

**Друштво физичара Србије и Црне Горе**  
**Министарство просвете и спорта Републике Србије**  
**Министарство просвете и науке Републике Црне Горе**  
**Министарство за просвјету, науку и културу Републике Српске**  
**40. Савезно такмичење из физике, Петровац 2005.**

**II разред**

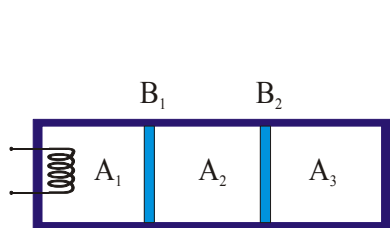
1. Два идеална гаса, једноатомски и двоатомски, су међусобно измешани и њихова мешавина такође представља идеалан гас. Мешавина задовољава једначину адијабатског процеса са коефицијентом  $\gamma = 11 / 7$ . Нека  $n_1$  и  $n_2$  означавају број молова једноатомског и двоатомског гаса у мешавини, респективно. Наћи однос  $n_1 / n_2$ . (15 п.)

2. Цилиндар адијабатских зидова подељен је на три једнака дела  $A_1$ ,  $A_2$  и  $A_3$  (види слику 1) топлотно непропусним клипом  $B_1$  и топлотно пропусним клипом  $B_2$ . Клипови могу клизити без трења. Сваки део цилиндра садржи  $0,1 \text{ mol}$  идеалног двоатомног гаса. Почетни притисак  $p_0 = 10^5 \text{ Pa}$  и температура гаса  $T_0 = 300 \text{ K}$  су у свим деловима исти. Затим се гас у делу  $A_1$  полако загрева до тренутка када температура гаса у делу цилиндра  $A_3$  достигне температуру  $T_3 = 340 \text{ K}$ , када се успостави равнотежа. а) Израчунати притисак, температуру, запремину и промену унутрашње енергије гаса у коначном стању у сваком појединачном делу цилиндра, а такође и укупну енергију која је била предата гасу при загревању у делу  $A_1$ . б) Израчунати све као и под а) у случају да су клипови  $B_1$  и  $B_2$  адијабатског типа. (25 п.)

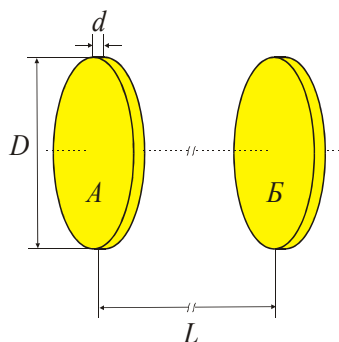
3. Живин термометар стављен је у парни котлоу, тако да му се виде подељци скале изнад подељка који означава  $t_{\text{под}} = 27^\circ\text{C}$ . Део термометра изнад овог подељка скале је на температури просторије, која износи  $t_1 = 30^\circ\text{C}$ . Колика је температура у котлу  $t$ , ако термометар показује  $t_2 = 170^\circ\text{C}$ . Градусисање термометра је извршено у условима при којима је цео термометар био на истој температури. Коефицијент запреминског ширења живе износи  $\gamma = 1,8 \cdot 10^{-4} \text{ 1}^\circ\text{C}$ . Занемарити ширење скале и стаклених делова термометра при загревању. (20 п.)

4. Два идентична бакарна новчића  $A$  и  $B$  пречника  $D = 1 \text{ cm}$  и дебљине  $d = 1 \text{ mm}$  налазе се, паралелни један у односу на други, на међусобном растојању од  $L = 10 \text{ m}$  (види слику 2). Новчић  $A$  наелектришемо наелектрисањем  $Q = 4 \times 10^{-4} \text{ C}$ . а) Како ће се распределити и која је бројна вредност индукованих наелектрисања на новчићу  $B$ ? б) Коликом додатном количином наелектрисања треба наелектрисати новчић  $B$ , да би сила међусобног дејства између новчића била једнака нули? Узети да је  $1/(4\pi\epsilon_0) = 9 \times 10^9 \text{ m} \cdot \text{F}^{-1}$ . (20 п.)

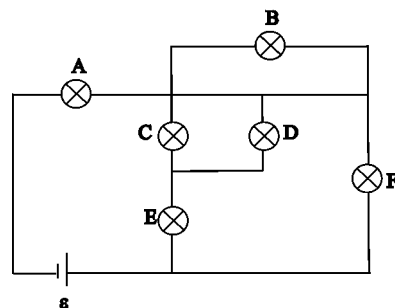
5. Одредити јачине струја које пролазе кроз сваку сијалицу, те снагу и редослед јачине светљења сијалица на слици 3. Претпоставити да је отпор сваке сијалице исти. (20 п.)



слика 1



слика 2



слика 3

Задатке припремио: мр Душко Борка  
 Рецензент: др Драган Маркушев  
 Председник комисије: др Мићо Митровић

**Друштво физичара Србије и Црне Горе**  
**Министарство просвете и спорта Републике Србије**  
**Министарство просвете и науке Републике Црне Горе**  
**Министарство за просвјету, науку и културу Републике Српске**  
**40. Савезно такмичење из физике, Петровац 2005.**

**Решења задатака**  
**II разред**

1. На основу првог принципа термодинамике можемо написати:  $\Delta Q = \Delta U + P \cdot \Delta V$ . За један mol идеалног гаса користимо следеће величине:  $C_p$  и  $C_v$  – моларне специфичне топлоте при константном притиску и при константној запремини;  $U$  – унутрашња енергија. Имамо:  $C_p = (\Delta Q / \Delta T)_{P=const} = \Delta U / \Delta T + P \Delta V / \Delta T$  и  $U = C_v \cdot T$ ;  $\Delta U = C_v \cdot \Delta T$ . Једначина стања (за 1 mol) је:  $P \cdot \Delta V = R \cdot \Delta T$ , па се добија  $C_p = C_v + R$ , где је  $R$  – гасна константа. Унутрашњу енергију добијамо као суму:  $U = U_1 + U_2 = n_1 C_{v1} T + n_2 C_{v2} T$ . За мешавину гасова важи:  $(n_1 + n_2) C_v = n_1 C_{v1} + n_2 C_{v2}$ , па је:  $C_v = (n_1 C_{v1} + n_2 C_{v2}) / (n_1 + n_2)$ . Добро је познато да је:  $\gamma = C_p / C_v = (5n_1 / n_2 + 7) / (3n_1 / n_2 + 5)$  (за једноатомски и двоатомски гас). Пошто знамо да је:  $\gamma = 11/7$  отуда је:  $11/7 = (5n_1 / n_2 + 7) / (3n_1 / n_2 + 5)$ . Решавајући ову једначину добијамо:  $n_1 / n_2 = 3$ .

2. а) По постигнутој равнотежи притисци гаса у свим деловима цилиндра биће исти ( $p_1 = p_2 = p_3$ ). Температура гаса у деловима  $A_2$  и  $A_3$  ће бити такође иста (топлотно пропусни клип  $B_2$ ) и износиће  $T_2 = T_3 = 340$  К. Пошто су масе гаса у  $A_2$  и  $A_3$  исте, следи да и њихове запремине  $V_2$  и  $V_3$  морају да буду исте. Промене стања гаса у деловима  $A_2$  и  $A_3$  су адијабатске, па је

$$p_3 = p_2 = p_0 \left( \frac{T_2}{T_0} \right)^{\frac{\gamma}{\gamma-1}}$$
 У почетном стању запремине свих делова су једнаке и износе  $V_0 = 0,1RT_0/p_0$ . На крају процеса су запремине у деловима  $A_2$  и  $A_3$  једнаке и износе

$$V_2 = V_3 = 0,1R \frac{T_2}{p_2} = \left( 0,1R \frac{T_0}{p_0} \right) \left( \frac{T_0}{T_2} \right)^{\frac{1}{\gamma-1}} = \frac{8,314 \cdot 0,1 \cdot 300}{10^5} \left( \frac{300}{340} \right)^{\frac{5}{2}} \text{ m}^3 = 1,823 \times 10^{-3} \text{ m}^3$$
. Притисци гаса

на крају процеса су  $p_3 = p_2 = 0,1RT_2 / V_2 = 1,551 \times 10^5$  Pa =  $p_1$ . Запремина  $V_1$  се може наћи из

$$V_1 = 3V_0 - (V_2 + V_3) = 3V_0 - 2V_0 \left( \frac{T_0}{T_2} \right)^{\frac{1}{\gamma-1}} = 3,837 \times 10^{-3} \text{ m}^3$$
. Температура гаса у делу  $A_1$  је

$$T_1 = \frac{p_1 V_1}{0,1 \cdot R} = \frac{p_2 V_1}{0,1 \cdot R} = 715 \text{ K}$$
. Промена унутрашње енергије гаса у делу  $A_1$  је

$\Delta U_1 = 0,1 C_v (T_1 - T_0) = 862,2 \text{ J}$ . У деловима  $A_2$  и  $A_3$  промена унутрашње енергије гаса износи  $\Delta U_2 = \Delta U_3 = 0,1 \cdot C_v (T_2 - T_0) = 83,1 \text{ J}$ . Укупна енергија која је предата гасу при загревању једнака је, на основу закона о одржању енергије,  $\Delta U = \Delta U_1 + \Delta U_2 + \Delta U_3 = 1028 \text{ J}$ .

б) У овом случају ће се стање гаса у деловима  $A_2$  и  $A_3$  мењати адијабатски по једначинама  $T_0^\gamma p_0^{1-\gamma} = T_2^\gamma p_2^{1-\gamma}$  и  $T_0^\gamma p_0^{1-\gamma} = T_3^\gamma p_3^{1-\gamma}$ . Пошто је  $p_1 = p_2 = p_3$  онда је  $T_2 = T_3$ , па закључујемо да ће промене стања гаса у  $A_1$ ,  $A_2$  и  $A_3$  бити исте као и у случају под а).

3. Термометар би тачно показао температуру која се мери када би се цео налазио на тој температури. Запремина живиног стуба изнад 27. подељка била би у том случају:  $V = V_0(1 + \eta)$ . Пошто је капилара константног пресека  $S$ , запремине  $V$  и  $V_0$  су:  $V = hS$  и  $V_0 = h_0 S$ , где су  $h$  и  $h_0$  дужине живиног стуба у капилари. Стога је  $h = h_0(1 + \eta)$ . Међутим, живин стуб изнад 27.

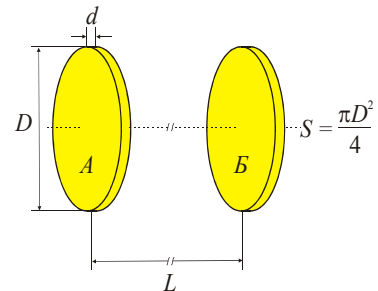
подељка налази се на температури  $t_1$  која је нижа од температуре  $t$  у котлу, те је његова дужина  $h_1$  мања од  $h$ . Због тога термометар показује нижу температуру  $t_2$  од температуре  $t$  у котлу. Дужина живиног стуба  $h_1$  је:  $h_1 = h_0(1 + \gamma_1)$ . Разлика између праве и показане вредности: је  $\Delta = t - t_2 = k(h - h_1)$ , где је  $k$  – фактор пропорционалности. Разлика температуре је директно пропорционална висини живиног стуба:  $t_2 - t_{pod} = kh_1$ . Одатле следи:  $(h - h_1)/h_1 = \gamma(t - t_1)/(1 + \gamma_1)$ , па је  $\Delta/(t_2 - t_{pod}) = \gamma(t_2 + \Delta - t_1)/(1 + \gamma_1)$ . Решење ове једначине је:  $\Delta = (t_2 - t_{pod}) \cdot (t_2 - t_1)/(1/\gamma + t_1 - t_2 + t_{pod})$ , те је тражена температура:  $t = t_2 + \Delta = 173,6^\circ\text{C}$ .

4. а) Наелектришимо новчић  $A$  са наелектрисањем  $Q$ . На растојању  $L$  од њега јачина поља је ( $L \gg D, d$ )

$$E = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{Q}{L^2} = 9 \times 10^9 \cdot \frac{4 \times 10^{-4} \text{ V}}{10^2 \text{ m}} = 3,6 \cdot 10^4 \frac{\text{V}}{\text{m}}$$

На равним површинама новчића  $B$  појавиће се наелектрисања која су супротних знака,  $-q_1$  и  $+q_1$ . Новчић посматрамо као равну кондензаторску плочу, па добијамо да

$$\text{је } \frac{q_1}{2\epsilon_0 S} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{Q}{L^2} \text{ одакле је } q_1 = Q \frac{S}{2\pi L^2} = Q \frac{D^2}{8L^2} = 4 \times 10^{-4} \frac{10^{-4}}{8 \cdot 10^2} \text{ C} = 5 \times 10^{-11} \text{ C}.$$



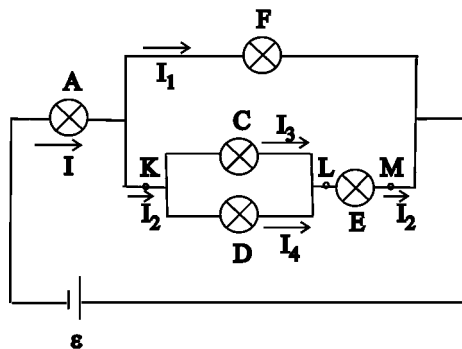
б) Ближе наелектрисању  $Q$  налази се наелектрисање  $-q_1$ , па ће сила међусобног дејства између новчића бити ( $L \gg d$ )  $F = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Qq_1}{L^2} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Qq_1}{(L+d)^2} \approx \frac{1}{2\pi\epsilon_0} Qq_1 \frac{d}{L^3} = 3,6 \times 10^{-10} \text{ N}$ . Да би

компензовали ту силу морамо новчић  $B$  доелектрисати наелектрисањем  $q_2$ , истог знака као и  $Q$ .

Њега ћемо наћи из  $\frac{Qq_1 d}{2\pi\epsilon_0 L^3} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{Qq_2}{L^2}$ , одакле је  $q_2 = q_1 \frac{2d}{L} = 5 \times 10^{-11} \frac{2 \times 10^{-3}}{10} \text{ C} = 1 \times 10^{-14} \text{ C}$ .

5. Снага сијалице је  $P = I^2 R$ , где је  $I$  струја која теча кроз сијалицу.  $I_B = 0$  јер је сијалица  $B$  кратко спојена. Ако занемаримо ову сијалицу коло можемо поново нацртати као на слици 2. Отпор између тачака  $K, L$  и  $K, M$  је:  $R_{KL} = 1/(1/R + 1/R) = R/2$ ;  $R_{KM} = R_{KL} + R_{LM} = 3R/2$ ; важи:

$I = I_1 + I_2$ . Пошто је у питању паралелна веза, следи да је:  $I_1/I_2 = 3R/2R = 3/2$ . Затим добијамо:  $I_1 = 3I/5$  и  $I_2 = 2I/5$ . Струја кроз лампе  $C$  и  $D$  је иста:  $I_3 = I_4 = I_2/2 = I/5$ . Струја кроз лампу  $E$  је  $I_2$ . Ако са  $P$  означимо снагу лампе  $A$  тада је:  $P_A = P$ ;  $P_F = 9P/25$ ;  $P_C = P_D = P/25$ ;  $P_E = 4P/25$ ;  $P_B = 0$ . Јачина светљења сијалице је већа ако је снага емитована на сијалици већа, па је редослед сијалица по јачини светљења следећи:  $A; F; E; C = D; B$ .



Задатке припремио: мр Душко Борка  
Рецензент: др Драган Маркушев  
Председник комисије: др Мићо Митровић